PCT

国際事務局



特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(51) 国際特許分類 5		(11)	国際公開番号	WO 94/03841
G03G 9/09, 9/097	A1			
		(43)	国際公開日	1994年2月17日 (17.02.1994)
(21) 国際出願番号 PCT/J (22) 国際出願日 1993年8月5日(P93/01 05. 08.		添付公開書類	国際調査報告書
(30) 優先権データ 特顧平4/227804 1992年8月5日(05.08.92)		JР		
特願平 5/197641 1993年7月16日(16.07.93) (71) 出願人 (米国を除くすべての指定国について) 保土谷化学工業株式会社 (HODOGAYA CHEMICAL COMPANY LIMITED)[JP 〒105 東京都港区虎ノ門一丁目4番2号 Tokyo,(JP) (72) 発明者;および (75) 発明者/出願人 (米国についてのみ) 佐藤伸一(SATO, Shinichi)[JP/JP] 鈴木信夫(SUZUKI, Nobuo)[JP/JP] 山鹿博義(YAMAGA, Hiroyoshi)[JP/JP] 保坂茂夫(HOSAKA, Shigeo)[JP/JP]		JP		
〒115 東京都北区神谷町三丁目7番6号 保土谷化学工業株式会社 東京工場内 Tokyo,(JP) (74)代理人 弁理士 茶野 平,外(HAGINO, Taira et al.) 〒100 東京都千代田区優が関3丁目8番1号 虎の門三井ビル1 栄光特許事務所 Tokyo,(JP) (81) 指定国		S.		

(54) Title: CHARGE-CONTROL AGENT COMPOSITION AND TONER CONTAINING THIS COMPOSITION

(54) 発明の名称

電荷制御剤組成物かよび該組成物を含有するトナー

(57) Abstract

A toner for electrophotography having improved characteristics, is prepared by mixing carbon or by mixing carbon with a charge-control agent in a solvent. The charge-control agent and carbon are uniformly dispersed, and hence the charge-control agent composition exhibits excellent dispersibility to resin. A toner containing this composition is free from charging-instability and scattering, and provides a clear developed image.

本発明は、電子写真用トナーに関するものであり、電子写真用トナーの諸性質 の改善を目的としている。電荷制御剤の製造工程においてカーボンを含有させる 事または電荷制御剤とカーボンを溶媒の存在下で混合する事により得られる電荷 制御剤組成物、および該組成物を含有する電子写真用トナーである。電荷制御剤 とカーボンが均一に分散し、樹脂に対して優れた分散性を示す電荷制御剤組成物、 および帯電不安定性や飛散も解決され、鮮明な現像画像与える電子写真用トナー を得ることができる。

情報としての用途のみ

PCTに基づいて公開される国際出顧のパンフレット第1頁にPCT加盟国を同定するために使用されるコード

オオパペプブペプペカ中コスコカ中イルルルルナララナ央ンイーメ国ススパギキガンジルダアゴストルトーナリ ルー フー・ジートトーーナリ ルー フー・ジーン カ ア ソ 共 一 ア ソ 知 和 ル 回国 田 BE BF BG BJ BR CA CF CG CH CI CM

CS CZ DE DK ES FI FR GB GR HIE IT JP

KR 大韓民国 KZ カザスタシュ LI リリフンンカ LK スクシカル LV ラトナコル MC ママリンンイア MG ママリン ル MN モーリウェーグ MR モーリウェーグ NE ニジョンウ・ジェー NO ノニュー

PT RO RU SD SE SI SN TG US UN VN

明 細 書

電荷制御剤組成物および該組成物を含有するトナー

技術分野

本発明は、電子写真用現像剤であるトナーに有用な電荷制御剤組成物および該 5 組成物を含有する電子写真用トナーに関するものである。

背景技術

電子写真は、光導電性物質などにより構成された光導電体上に静電潜像を形成 し、これを現像剤で現像し顕像化し、さらに熱あるいは溶剤で定着する方法が一 10 般的である。

このような電子写真の現像剤としてトナーと呼ばれる樹脂と着色剤とからなる 微粒子粉末とキャリヤーと呼ばれる微小な鉄粉あるいはフェライト粉との混合物 が使用される。

光導電体層は正または負に荷電することができるので、オリジナルの下で露光 により正または負の静電潜像が得られる。そこで負の静電潜像に正に帯電した現像剤で現像するとオリジナルと一致したポジーポジ像が生ずる。一般に現像剤は 合成樹脂に染料、顔料などの着色剤を混合した微粒子粉末である。現像剤の帯電特性はその主成分である樹脂により支配されているが、通常は電荷制御剤の添加により所望の摩擦帯電特性を得ている。

一般的に電子写真用トナーは熱可塑性樹脂中に着色剤としてのカーボン、着色顔料、あるいは帯電量をコントロールする電荷制御剤を分散させた粒子が使用されている。電荷制御剤として例えばニグロシン、アニリンブラック、第4級アンモニウム、金属錯塩染料などが多く用いられている。これらを樹脂中に分散させるためには加熱融解した樹脂にカーボンあるいは電荷制御剤を加え混練する方法が多くとられている。しかしながら、一般的にカーボンや電荷制御剤のような微粒子は一次粒子が凝集して大きな二次粒子を形成しやすく、また樹脂との相溶性の関係もあり、樹脂とはなかなか均一に混じりあわずトナーの諸性能にいろいろ

な問題を残している。

特に電荷制御剤の樹脂への均一分散は非常に重要であり、この分散性がトナーの諸特性に大きく影響を与えているといわれている。これらの問題を解決するために、今のところ強いシェアーのかかる二軸加熱混練機の使用や、加熱混練を長時間運転する方法等で対処することを余儀なくされている。しかしながら、この方法では多大の電熱費がかかることや生産性が低いこと、また設備費が高価になるなどの点が問題になっている。

更にこれらの方法により製造したトナーでも電荷制御剤、カーボンの樹脂への 均一分散性はまだ十分なものではなく、従い帯電性能の不安定性やトナーの飛散 の問題が依然として残り、大きな解決課題となっていた。

また、トナーの耐久性向上、帯電安定性を目的として、カーボンと電荷制御剤を機械的に乾式混合して、その組成物をトナーに使用する方法が特開平4-281467号公報に開示されている。

しかし、開示されている方法では、カーボンと電荷制御剤が均一に混じりあわ 15 ず、トナーの諸性能の改善には、効果が低いし、長時間使用すると帯電量の低下 を生じ、トナーの飛散や画像欠陥が発生する等の問題がある。

従って、本発明は、従来のトナー諸性質の問題点を改善するため、電荷制御剤とカーボンが均一に分散している電荷制御剤組成物を提供することを目的としている。

20 また、本発明は、樹脂、電荷制御剤およびカーボンが均一に分散し、帯電特性 の安定性が良く、かつ、飛散や画像欠陥のないトナーを提供することを目的とし ている。

発明の開示

10

25 本発明者らは、上記目的を達成するために種々検討した結果、電荷制御剤の製造工程中にカーボンを加えることにより得られるか、または、電荷制御剤とカーボンを溶媒の存在下で混合することにより得られる電荷制御剤組成物が極めて樹脂への分散性が良好である特徴を有していることを見いだした。かつこのようにして調製した電荷制御剤組成物を用いたトナーが先に述べた課題、すなわち帯電

性能の不安定性やトナーの飛散等の諸問題を解決するものであることを見極め、 本発明を完成させた。

すなわち本発明は、電荷制御剤の製造工程中でカーボンを加えることにより得られるか、又は、電荷制御剤とカーボンを溶媒の存在下で混合することにより得られる電荷制御剤組成物、及び当該組成物を含有することを特徴とするトナーを 提供することにある。

電荷制御剤としては、公知のものが用いられる。

例えば、金属錯塩染料としては、C. I. ソルベントブラック22、C. I. ソルベントバイオレット21、特公昭43-17995号公報、特公昭43-2
10 7596号公報、特公昭44-6397号公報、特開昭57-141452号公報、特開昭58-208750号公報、特開昭58-185653号公報、特開昭59-78361号公報、特開昭59-93457号公報、特開昭59-228259号公報、特開昭60-100546号公報、特開昭60-101546号公報、特開昭61-155463号公報、特開昭61-155463号公報、特開昭61-155463号公報、特開昭61-155463号公報、特開昭61-155463号公報、特別昭61-155463号公報、特別昭61-155463号公報、特別昭61-155463号公報、特別平3-107864号公報、特公平3-57473号公報および特別平3-149568号公報等に記載の金属錯塩染料、フタロシアニン系化合物としては、C. I. ソルベントブルー25、C. I. ソルベントブルー55、特公昭54-3372号公報、特別平4-186365号公報、特別平4-186365号公報、特別平4-186365号公報、特別平4-186365号公報、特別平4-186365号公報、特別平4-186365号公報、特別平4-186365号公報、特別平4-186365号公報、特別平4-186365号公報、特別平4-186365号公報および特別昭52-45931号公報等

アントラキノン系塩基性染料としては、C. I. ソルベントブルー11、C. I. ソルベントブルー14、特公昭55-42383号公報、特開昭57-10149号公報、特公昭57-42860号公報、特公昭58-136048号公報等に記載のアントラキノン系塩基性染料、

25 キノイミン系塩基性染料としては、C. I. ソルベントブラック 5、C. I. ソルベントブラック 7、C. I. ベーシックレッド 2、C. I. ベーシックブルー3、C. I. ベーシックブルー9、特公昭 4 2 - 1 6 2 7 号公報、特開昭 5 9 - 6 8 3 7 4 号公報および特開平 2 - 1 0 2 2 6 9 号公報等に記載のキノイミン(アジン、オキサジン、チアジン)系塩基性染料、

C. I. ピグメントレッド81、C. I. ベーシックバイオレット10、特公昭59-9906号公報等に記載のキサンテン系塩基性染料、C. I. ベーシックブラウン1に代表されるアゾ系塩基性染料、C. I. ベーシックイエロー2、C. I. ベーシックバイオレット14、C. I. ベーシックバイオレット1等のジおよびトリアリルメタン系塩基性染料等の塩基性染料と塩基性染料から誘導される顔料、C. I. ディスパースオレンジ1、C. I. ディスパースオレンジ1、C. I. ディスパースオレンジ1、C. I. ディスパースプルー22に代表される分散染料、直接性染料、酸性染料、

第4級アンモニウム塩化合物としては、特開昭57-119364号公報、特 10 開昭58-9154号公報、特開昭58-98742号公報、特開昭60-16 9857号公報、特開昭62-71968号公報、特開昭62-87974号公 報、特開昭62-53944号公報、特開昭64-54号公報、特開昭59-1 89351号公報、特開昭59-189354号公報、特開昭61-25827 0号公報、特開昭62-210472号公報、特開昭64-40168号公報、 15 特開平4-31584号公報、特開平4-96072号公報、特開平4-121 754号公報、特開平4-147268号公報、特開平4-202305号公報 および特開平4-214570号公報等に記載の第4級アンモニウム塩とアミノ 基または第4級アンモニウム残基を有するポリマー、

高級脂肪酸の金属塩、アセチルアセトンの金属錯体、特開昭 6 1 - 2 6 0 2 5 8 号公報および特開平 4 - 1 0 7 5 6 9 号公報等に記載の有機リン化合物、特開平 4 - 1 0 7 5 6 8 号公報および特開昭 6 1 - 2 5 9 2 6 7 号公報等に記載の有機スズ化合物、特開昭 6 1 - 2 1 7 0 5 5 号公報、特開昭 6 1 - 2 5 9 2 6 5 号公報、特開平 1 - 2 6 2 5 5 5 号公報および USP 5, 0 9 8, 8 1 1 等に記載のイミダゾール化合物、グアナジン誘導体、

25 特開平3-243959号公報、特開平4-244046号公報等に記載の有機カルボン酸、特公昭55-42752号公報、特公昭58-41508号公報、特公昭59-7384号公報、特開昭61-69073号公報、特開昭61-141453号公報、特開昭61-246758号公報、特開昭62-94856号公報および特開平3-112990号公報等に記載のサリチル酸、ナフトエ酸、

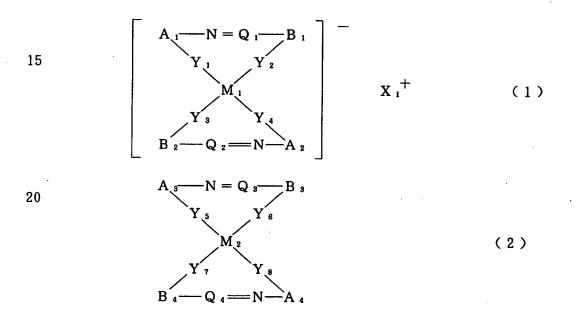
ダイカルボン酸、アントラニル酸等の有機カルボン酸の金属錯体、USP4.767,688、特開平1-306861号公報等に記載の有機ホウ素化合物、特開昭61-3149号公報、特開昭63-38958号公報、特開昭63-266462号公報等に記載のフェノール誘導体、特開昭61-110157号公報に記載のチオ尿素誘導体、特開昭50-133338号公報に記載のニトロフミン酸およびその塩、

等が挙げられる。

5

特に分散性の面から金属錯塩染料、トリアリールメタン系塩基性染料、ニグロシン染料、フタロシアニン、フタロシアニンから誘導される染料、キサンテン系 20 染顔料、有機カルボン酸の金属錯塩、テトラアリールボレート塩、第4級アンモニウム塩が好しい。

金属錯塩染料として一般式(1)、(2)



 $\{$ 式(1)において、 M_1 はクロム、コバルト、鉄を表わす。また、式(2)において、 M_2 はチタン、ジルコニウム、ケイ素原子を表わす。 Q_{1-4} はNまた、CHを表わし、 Y_{1-8} はO、NH、COOを表わす。 A_{1-4} 、 B_{1-4} はフェニル基または、ナフチル基であり、置換基として、 C_{1-8} のアルキル基、 C_{1-4} のアルキルスルホン基、 C_{1-4} のアルキルアミノスルホン基、

アセチルアミノ基、スルホンアミド基、ベンゾイルアミノ基、フェニルスルホン基、ニトロ基、ハロゲン原子、水酸基、-COOH、-SO $_3$ H、-SО $_2$ C H $_3$ 、-COOR $_1$ [R $_1$ はС $_{6-30}$ のアリール基、又はС $_{1-30}$ のアルキル基〕、-СОNHR $_2$ [R $_2$ はС $_{6-30}$ のアリール基、又はС $_{1-30}$ のアルキル基)又はС $_{5-12}$ の環状アルキル基を含んでもよい。A $_{1-4}$ 、B $_{1-4}$ は互い同じであっても異なってもよい。又、X $_1$ ⁺はH⁺、K⁺、Na $_1$ ⁺、1/2Mg $_2$ ²⁺、1/2Ca $_2$ ²⁺、1/2Ba $_2$ ²⁺、または、下記一般式(3)のNH $_4$ ⁺または第4級アンモニウムカチオンを表わす。

10
$$1 / n_{1} \begin{bmatrix} R_{3} \\ R_{6} - N - R_{4} \\ R_{5} \end{bmatrix}$$
 (3)

【式中、n₁は1~3の整数を表わす。R₈₋₆はそれぞれ、水素原子、C₁₋₃₀の 7ルキル基C₇₋₃₀のアラルキル基、C₆₋₃₀のアリール基を表わし、それぞれの基 中にアミノ基、エーテル基、チオエーテル基、アルコキシ基、水酸基、カルボン 酸アミド基、スルホアミド基、ウレタン基、クロロメチル基、ニトロ基、ハロゲ ン原子(F、C1、Br)、C₆₋₃₀のアリール基、C₆₋₃₀の芳香族複素環基、を 1個もしくはそれ以上含んでもよい。又R₃₋₆の基中に4級化されたアミノ基を 20 含んでもよい。またR₃₋₆の中の2個は互いに結合して、脂環または芳香族環を 形成してもよい。〕}

で表わされる化合物が挙げられる。

トリアリールメタン系塩基性染料として、一般式 (4)

{式中、R₇₋₁₀は、同じでも異なってもよく、水素原子、C₁₋₅のアルキル基、

R₁₁は、フェニレン基またはナフチル基であり、置換基として、C₁₋₈のアルキル基、C₁₋₄のアルコキシ基、C₁₋₄のアルキルスルホン基、C₆₋₁₀のアリール基、二トロ基、アミノ基、水酸基、クロロメチル基、 $-SO_3H$ 、 $-SO_3CH_3$ を含んでもよい。 X_2 は、ハロゲン原子(C 1 つ、B r つ、I つ)、C 1 O 4 、B F 4 、P F 4 、6 フッ化金属アニオン(A 1 F 3 、F e F 2 、P t F 2 、Z r F 2 、S i F 2 、T i F 2 など)、硫酸イオン、メチル硫酸イオン、硝酸イオン、ホウ酸イオン、リン酸イオン、カルボン酸イオン(酢酸、安息香酸、ステアリン酸、オレイン酸のアニオン)を表わす)で表わされる化合物が挙げられる。

10 ニグロシン染料として、一般式(5)



フタロシアニンとして、一般式(6)

$$M_{9}P_{c} - (Y_{9})_{1}$$
 (6)

 $\{$ 式中、 M_s はC u 原子またはT i 原子であり、 P_s はハロゲン原子により置換されてもよいフタロシアニン残基を意味する。I は $I\sim 4$ の整数を表わす。 Y_s は水素原子または、フタロシアニン残基に置換された C_{1-s_0} のアルキル基、 C_{7-s_0}

30のアラルキル基、C₆₋₃₀のアリール基またはスルホン基であり、基中にアミノ基、エーテル結合、チオエーテル基、ウレタン結合、クロロメチル基、ニトロ基、C₆₋₃₀のアリール基を表わしC₆₋₃₀の芳香族複素環基を含んでもよい}で表わされる化合物が挙げられる。

5 キサンテン系染顔料として、一般式(7)

15 (式中、R₁₂、R₁₄、R₁₆、R₁₇、R₁₈は同一でも異なってもよく、水素原子または、C₁₋₂₀のアルキル基、R₁₈、R₁₅はC₁₋₂₀のアルキル基を表わす。X₈-は、ハロゲン原子(Cl⁻、Br⁻、I⁻)、ClO₄-、BF₄-、PF₄-、6フッ化金属アニオン(Al、Fe、Pt、Zr、Si、Tiなど)、硫酸イオン、メチル硫酸イオン、硝酸イオン、ホウ酸イオン、リン酸イオン、カルボン酸イオン(酢酸、安息香酸、ステアリン酸、オレイン酸のアニオン)を表わす)で表わされる化合物が挙げられる。又これらの洗顔料のレーキ化合物も使用できる。レーキ化は、公知の方法である、燐タングステンモリブデン酸、燐タングステン酸、燐モリブデン酸等を用いる。

有機カルボン酸の金属錯塩として一般式(8)

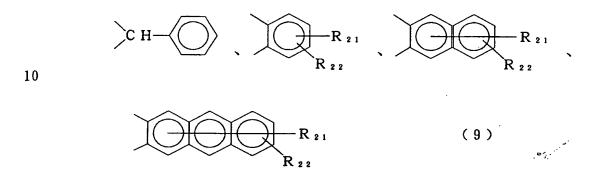
25

$$\begin{bmatrix} Z & Y & 1 & \\ A & & & \\ Y & 1 & 0 & & \\ \end{bmatrix} & X & A_6 & \\ W & 1^+ & & (8)$$

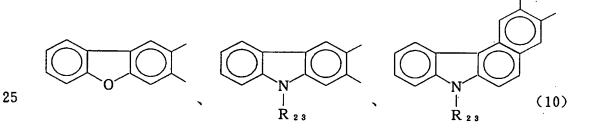
8

{式中、 M_4 は、 F_e 、 C_r 、 Z_n 、 C_o 、 C_u 、B、 A_l 、 N_l の金属を表わす。 Z_l 、 Z_2 は C_l 00、 C_l 0、 C_l 0、 C_l 0、 C_l 0、 C_l 0、 C_l 0、 C_l 0 に同一でも異なってもよい。 C_l 10 に C_l 1

As、Asは下記一般式(9)のアリール基



- 15 〔式中、R₂₁は水素原子、ハロゲン原子、ニトロ基、C₁₋₃₀のアルキル基、C₇₋₃₀のアルケニル基を表わし、R₂₂は水素原子、ハロゲン原子、C₁₋₃₀のアルキル基で、基中にアミノ基、エーテル結合、チオエーテル結合、アルコキシ基、水酸基、カルボン酸アミド基、スルホアミド基、ウレタン結合、クロロメチル基、ニトロ基を含んでもよい〕
- 20 または、一般式(10)のアリール基



〔式中、 R_{23} は C_{1-30} のアルキル基、 C_{7-30} のアルケニル基を表わす〕を表わす。 W_1 * は H * 、 L_i * 、 N_a * 、 K * 、 A_g * 、 1 / $2M_g$ * * 、 1 / $2C_a$ * 、 1 / $2B_a$ * * 、 1 / $2N_i$ * * 、 1 / $2Z_n$ * 、 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1

(3)で表わされる第4級アンモニウムカチオンをあげられる} で表わされる化合物が挙げられる。

テトラアリールボレート塩として一般式(11)

{式中、 $A r は C_{6-30} の ア リール基で F$ 、C 1、 $B r の ハロゲン原子、メチル基が アリール基に含まれてもよい。<math>W_2^+$ として、 H^+ 、 $L i^+$ 、 $N a^+$ 、 K^+ 、 $A g^+$ 、 $1/2 M g^{2+}$ 、 $1/2 C a^{2+}$ 、 $1/2 B a^{2+}$ 、 $1/2 S r^{2+}$ 、1/2 P $10 b^{2+}$ 、 $1/2 M n^{2+}$ 、 $1/2 C o^{2+}$ 、 $1/2 N i^{2+}$ 、 $1/2 Z n^{2+}$ 、 $N H_4^+$ 、または一般式 (3) で表わされる第 4 級 アンモニウムカチオンなどが挙げられる}

で表わされる化合物があげられる。

第4級アンモニウム塩として式(12)

15

$$\begin{bmatrix} R_{5} & & & \\ R_{5} & & & \\ & R_{5} & & \end{bmatrix} n_{1} + n_{1} X_{4}$$

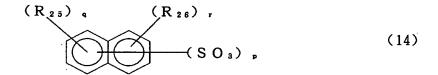
$$(12)$$

20

鉛テトラシアナート、亜鉛テトラチオシアナートなどのアニオン)、フェノラートイオン(フェノール、pークロロフェノール、oークロロフェノールなどのアニオン)、モリブデン原子又はタングステン原子を含むポリ酸イオン(モリブデン酸、タングステン酸、モリブデン原子又はタングステン原子を含むヘテロポリ酸などのアニオン)又は式(13)(14)で表わされる有機スルホン酸のアニオン

$$(R_{24})_{m3}$$
 $(SO_3)_{m4}$ (13)

式中、m4は1又は2、m3は0、1又は2、m3=2のとき、R24は互いに同一または異なってもよい。R24はC1-30のアルキル基、C7-30のアラルキル基、C6-30のアリール基、C1-80のアルコキシ基、C6-30のアリールオキシ基であり、各基にスルホン酸基が1個または2個結合していてもよい。m3=2の場合で、R24同士が連結されて複素環、脂環又は芳香族複素環を形成してもよい。又、R
 24は水酸基又はアミノ基でもよい。



20

5

式中Pは1又は2、q、rは0、1又は2、 R_{25} と R_{26} は互いに同一または異なってもよい。 R_{25} と R_{26} は C_{1-30} のアルキル基、 C_{7-30} のアラルキル基、 C_{6-30} のアリール基、 C_{1-30} のアルコキシ基、 C_{6-30} のアリールオキシ基であり各基にスルホン基が1 個または2 個結合していてもよい。

25 qが1又は2でかつrが1又は2の場合、R25とR26が相互に連結されて、複素環、脂環または芳香族複素環を形成してもよい。又はR25またはR26は、水酸基又はアミノ基でもよい。

さらに、第4級アンモニウム塩を含むオリゴマーやポリマーも第4級アンモニウム塩として、使用される。例として下式(15)で表わされるオリゴマーやポリ

マーが挙げられる。

5

10

15

$$\begin{array}{c|cccc}
R_{27} & R_{28} \\
 & | & | \\
C & H & C \\
 & | & \\
R_{29} & | & \\
S
\end{array}$$
(15)

 R_{27} は水素又は C_{1-10} のアルキル基、 R_{28} 、 R_{28} は同一でも異なってもよい。 R_{28} 又は R_{29} は C_{1-30} のアルキル基又はアルコキシ基、 C_{7-30} のアラルキル基、 C_{6-30} のアリール基、 C_{6-30} のアリールオキシ基であり、基の中にエーテル結合、チオエーテル基、カルボン酸アミド基、スルホン酸アミド基、ウレタン結合基、クロロメチル基、ニトロ基、ピリジウム基を有してもよい。又、 R_{28} 又は R_{29} のいずれかに、第4級アンモニウム塩基を有する。Sは2~100の整数)

また、下記一般式(16)~(21)に挙げたモノマーのオリゴマー又はポリマーの第4級アンモニウム塩が挙げられる。

 $C H_2 = C H - R_{30} - N - R_{32}$ (16)

(式中、 R_{30} は、 C_{6-12} のアルキレン基、 R_{31} 、 R_{32} は独立して、水素原子また 20 は C_{1-30} のアルキル基を表わす)

$$C H_2 = C H - R_{33}$$
 (17)

25 (式中、R₃gは水素原子およびC₁₋₁₀のアルキル基を表わす)

$$C H_2 = C H \xrightarrow{N} R_{36} R_{37}$$

$$R_{34}$$
(18)

(式中、R₃₄₋₃₇は、独立して水素原子またはC₁₋₂₀のアルキル基を表わす)

$$R_{38} - CH = C - N$$

$$R_{40}$$

$$R_{41}$$

10 $R_{38} - C H = C - C O O R_{42} N$ (20)

5

15

25

$$R_{38} - C H = \overset{R_{39}}{C} - C O N H R_{42} N$$

$$R_{41}$$
(21)

(式中、 R_{38} および R_{30} は独立して、水素原子または C_{1-10} のアルキル基を表わず。 R_{40} および R_{41} はそれぞれ独立して、水素原子または C_{1-20} のアルキル基または C_{8-20} のアリール基を示す。 R_{42} は C_{1-20} のアルキレン基を示す。)

20 本発明で使用する電荷制御剤は1種でも2種以上でもよい。

本発明で使用できるカーボンはpH、粒径、色相等に係わりなく使用することができる。また、従来トナー用として、用いられていたカーボンに限定されることなく、トナーとしての黒色度を満足し、また、本発明の要件である電荷制御剤と均一に分散するものであればよい。又、カーボンは平均粒径が $0.01\sim5~\mu$ mのものが好ましい。

本発明で得られる電荷制御剤組成物中のカーボンの含有率は該電荷制御剤組成物が電荷制御剤としての特性を低下させない程度である。

電荷制御剤とカーボンの重量比は200:1~1:200の範囲である。好ましくは、20:1~1:20の範囲である。

一般に、電荷制御剤は反応工程を経て、さらに何工程かの精製を行い口別、乾燥、粉砕して得られる。この結果得られる電荷制御剤は口過時の圧縮や乾燥工程時に一次粒子が二次粒子に成長しやすい。このように粒子径が大きくなってしまった電荷制御剤は、粉砕工程を加えてもなかなか微細化は困難となる。トナー製造時は、この電荷制御剤をカーボン等と共に樹脂中に練り込むのであるが、強いシェアーをかけできるだけ長時間、加熱混練しても容易には樹脂中へ均一分散ができない。特に樹脂との相溶性が悪い場合、より一層困難となる。

一方、本発明においては、電荷制御剤の製造中にカーボンを加え、生成した電荷制御剤とカーボンの混合物を分離し、乾燥することにより電荷制御剤組成物を 調製する。カーボンは電荷制御剤の合成工程の前後あるいは合成工程中に加えてもよく、反応終了後に精製工程中あるいは精製工程終了後に加えてもよい。好ましくは、反応工程終了後または精製工程終了後にカーボンを加え、電荷制御剤とカーボンの混合物を口過し、乾燥する。

あるいは、乾燥した電荷制御剤とカーボンを適当な溶媒の存在下に混合し、得られた混合物を乾燥することによっても本発明の電荷制御剤組成物を得ることができる。電荷制御剤とカーボンの混合は、少量の溶媒を電荷制御剤とカーボンの混合物に添加し、得られた混合物を混練してスラリーとし、これを攪拌混合することにより行うことができる。ここで用いることができる溶媒としては、水、有機溶媒、及び水と有機溶媒の混合物が挙げられる。有機溶媒の例としては、メタノール、エタノール、プロパノール、ブタノール等のアルコール類、アセトン、メチルイソブチルケトン(MIBK)等のケトン類、ジメチルホルムアルデヒド、ジメチルスルホアミド等が挙げられる。

以上のようにして得られた本発明の電荷制御剤組成物は乾燥後そのままトナーの製造に用いることができる。また、必要に応じてさらに粉砕し、分級した後に25. 使用してもよい。

以上のようにして得られる本発明の電荷制御剤組成物は、電荷制御剤の一次粒子と微粒子のカーボンが極めて良好に分散混合されたものであり、樹脂に対して優れた分散性を示すものである。

しかしながら、一度乾燥品として取り出した電荷制御剤とカーボンをそれぞれ

粉体乾燥品どうしで混合しても、荷電制御剤は二次粒子を保ったままであり、またカーボンも凝集状態のいわゆるダマ状態のままあり、均一に分散混合することは非常に困難である。これらを樹脂中に加熱混練により分散させても、問題点で述べたように容易に均一分散はできない。

5 これに比べて、本発明により製造した電荷制御剤とカーボンの組成物を用いて 樹脂と加熱混練した場合、電荷制御剤およびカーボンは極めて容易に樹脂と均一 分散することが分かった。また優れて均一分散するために、従来問題のあったト ナーの帯電不安定性や、トナーの飛散も解決することができた。

以上に説明した本発明の電荷制御剤組成物は、樹脂への分散性が良好で、該電 10 荷制御剤組成物を用いたトナーは帯電の立ち上がりが良好で低温低湿および高温 高湿での環境下で、長時間使用しても従来問題のあったトナーの帯電不安定性や トナーの飛散も解決出来、その結果、鮮明な現像画像が得られる。

2成分系トナーの一般的製造方法では、ミキサーに先づ、バインダー樹脂を入れ、着色剤、電荷制御剤、ワックスを添加して、予備混合した後、エックストルーダー等で一般に150℃以下で混練りを行う。さらに微粉砕した後、分級し、5~25μmのトナーが得られる。一方、一成分系トナーでは、着色剤の代りに磁性粉を使用し、上記方法でトナーが得られる。又、2成分系トナーに磁性粉を添加する方法が開示されている。

本発明では、上記電荷制御剤として、本発明の電荷制御剤組成物を使用する事 20 を特徴とするものである。

電荷制御剤組成物の量は、トナー重量当り $0.1\sim15$ 重量%、好ましくは、 $0.5\sim10$ 重量%が適当であり、該組成物は、平均粒径 $0.5\sim25\mu$ mの粒子が好ましい。又、本発明で用いられる電荷制御剤の平均粒径は、 $0.5\sim25\mu$ mの粒子が好ましい。

25 本発明のトナーは電荷制御剤組成物のほかに、さらにバインダー樹脂と着色物を含有する。

トナー用バインダー樹脂として好適なものとしては、ポリスチレン、ポリビニルトルエンなどのスチレン及びその置換体の単重合体、スチレン-置換スチレン 共重合体、スチレン-アクリル酸エステル系の共重合体、スチレン-メタアクリ

ル酸エステル系の共重合体、スチレン-アクリロニトリル共重合体、ポリ塩化ビニル系、ポリエチレン、ポリエステル、シリコーン樹脂、ポリエステル、ポリウレタン、ポリアミド、エポキシ樹脂、変成ロジン、フェノール樹脂などの単独あるいは混合して用いることができる。

5 また、定着性、接着性を向上させるために例えば低分子量ポリエチレン、低分子量ポリプテン、低分子量ポリプロピレン、あるいはマレイン酸エチルエステル、マレイン酸ブチルエステル、ステアリン酸エチルエステル、ステアリン酸ブチルエステル、パルミチン酸セチルエステル等の脂肪酸エステル、あるいはステアリン酸アミド、オレイン酸アミド、パルミチン酸アミド、ラウリル酸アミド、エチレンビスステアリロアミド等のアミド系のワックス、カルバナワックス等を用いることができる。

着色物質としては、例えば、C. I. ピグメントイエロー12、C. I. ソルベントイエロー18、C. I. ディスパーズイエロー33、C. I. ピグメントレッド-122、C. I. ソルベントレッド-19、C. I. ピグメントブルー15 15、C. I. ピグメントブラック-1、C. I. ソルベントブラック-3、C. I. ソルベントブラック-22およびカーボンブラックなどをあげることができる。しかし、従来よりトナー用着色剤として使用されてきたその他のものも適用可能である。これら化合物の着色物質としてのトナー中の量は3~10重量%が好ましい。

20 本発明のトナー粉は、本発明では、電荷制御剤組成物を合成樹脂に対し重量比で 0.1~50%の範囲で溶融調合し、固化した後、ハンマーミルその他の粉砕機で粗粉砕、さらにジェットミル粉砕機で微粉砕した後、気流分級機にて分級して調製するか、または、合成樹脂モノマーに重合開始剤を加え、これに、この電荷制御剤組成物をモノマーに対して重量比で 0.1~50%の範囲で加え、混合物を水中に懸濁しながら重合することにより製造することができる。この際、着色剤として染料あるいはカーボンなどを加えても差支えない。

このようにして製造されたトナーは、キャリヤーとの摩擦により静電像の現像 に適した帯電量を与え、長時間現像の繰り返しにおいても、温度、湿度の変化の 影響をうけず、帯電量は一定に保持されており、帯電分布も均一で、しかも、一

定に保持されている。

キャリヤーとしては鉄粉、磁性コアをスチレンーメチルメタクリレート共重合体、シリコーン樹脂、スチレンーメチルメタクリレート共重合体とシリコーン樹脂の混合樹脂、四フッ化スチレン重合体などで被覆したキャリヤーなどが使用できる。

また、本発明に係る電荷制御剤組成物は磁性粉を含有するいわゆる一成分系のトナーに使用しても優れた帯電特性を与える。またカプセルトナーおよび重合トナーに用いることもできる。

磁性粉として使用される磁性材料としては、鉄、ニッケル、コバルト、などの 金属微粉末、鉄、コバルト、銅、アルミニウム、ニッケル、亜鉛のような金属の 合金、酸化アルミニウム、酸化鉄、酸化チタンのような金属酸化物、鉄、マンガン、ニッケル、コバルト、亜鉛などのフェライト、チッ化バナジウム、チッ化クロムのようなチッ化物、炭化タングステン、炭化ケイ素のような炭化物およびこれらの混合物などが使用できる。

15 磁性粉としては、マグネタイト、ヘマタイト、フェライトなどの酸化鉄が好ま しい。

発明を実施するための最良の形態

以下、組成物の製造例およびトナーとしての使用例を実施例として挙げて本発 20 明を具体的に説明するが、本発明はこれ等の実施例によって限定されるものでは ない。なお実施例中に記載の各成分の量、部は特に断りのない限り重量部を示す。 実施例1

25

N, N-ジメチル-N, N-ジテトラデシルアンモニウムクロライド13.0 部をメタノール100部に溶解した。その中にカーボン(R-300キャボット 社製)5部を加えた後、モリブデン酸アンモニウム四水塩10部と水60部からなる水溶液を注加した。50℃で攪拌した後、析出した白色沈殿をろ別し、十分

に水洗した。乾燥して、化合物1とカーボンの組成比が80:20の組成物1を 得た。

つぎに、スチレン-n - ブチルメタクリレート共重合体樹脂〔ハイマーSBM-73F 三洋化成(株)製〕88部、低分子量ポリプロピレン〔ビスコール550-P 三洋化成(株)製〕5部、カーボン〔#44 三菱化成製(株)〕5部、組成物1を2部、の材料をケミカルミキサーに入れ10分間予備混合後、120℃で熱ロールミルを用い、溶融混練し、さらに粉砕分級して、粒径5~25μ m のトナーを得た。

このトナー 3 部に対し、鉄粉キャリヤー [TEFV 200/300、日本鉄 10 粉社製] 9 7 部を混合して、現像剤を調整した。

また、このトナーを現像装置に入れ、連続複写を行い画像テストを行ったところ、スタート時、良好な画像が得られ、その画像品質は5万枚後も変わらず、トナー飛散やオフセットの発生もなかった。さらに、35 $\mathbb C$ 、85 $\mathbb K$ R H の高温高湿および10 $\mathbb C$ 、30 $\mathbb K$ R H の低温低湿環境下でも、常温常湿環境下での複写と同等の画像品質が得られた。また、トナー飛散やオフセットも発生しなかった。実施例 2

第4級アンモニウム塩(化合物 1) 13.0 部をメタノール100 部に溶解した。その中に、モリブデン酸アンモニウム四水塩10.0 部と水60 部からなる水溶液を注加した。50℃で攪拌した後、第4級アンモニウム塩(化合物 1)を20 ろ別した。

ウェットケーキを水100部中に室温にて攪拌分散した後、実施例1と同じカーボン5部を添加し攪拌した後、ろ別し、十分に水洗し、乾燥して4級アンモニウム塩(化合物1)とカーボンの組成比が80:20の組成物2を得た。

つぎに、組成物1を組成物2に代えた以外は、実施例1と同様にトナーを作成 25 した。このトナーを現像装置に入れ、連続複写を行い、画像テストを行ったところ、スタート時、良好な画像が得られ、その画像品質は5万枚後も変わらず、トナー飛散やオフセットの発生もなかった。さらに、高温・高湿および低温・低湿の環境の影響を受けず、良好な画像品質が得られた。

実施例3

15

第4級アンモニウム塩(化合物 1) 20 部を水 100 部中に室温にて攪拌分散 した後、実施例 1と同じカーボン 5 部を添加し、攪拌した後、ろ別し、十分に水 洗し、乾燥して 4級アンモニウム塩(化合物 1)とカーボンの組成比が 80:2 0の組成物 3を得た。

5 つぎに、組成物1を組成物3に代えた以外は、実施例1と同様にトナーを作成した。このトナーを現像装置に入れ、連続複写を行い、画像テストを行ったところ、スタート時、良好な画像が得られ、その画像品質は5万枚後も変わらず、トナー飛散やオフセットの発生もなかった。さらに、高温・高湿および低温・低湿の環境の影響を受けず、良好な画像品質が得られた。

10 比較例1

第4級アンモニウム塩(化合物1)80部とカーボン(R-300キャボット 社製)20gをヘンシルミキサーを使用して混合し、組成物4を得た。

つぎに、組成物1を組成物4に代えた以外は、実施例1と同様にトナーを作成 した。

15 さらに実施例 1 と同様に画像テストを行った。その結果初期画像はカブリのない鮮明な画像が得られたが、 1, 000枚ごろからカブリのある不鮮明な画像となった。

比較例 2

組成物 1 のかわりに第 4 級アンモニウム塩(化合物 1)を用い、さらにトナー 20 作製時の原料を以下の組成として実施例 1 と同様にトナーを得た。

スチレン・nープチルメタクリレート共重合体樹脂

8 8 部

[ハイマーSBM-73F 三洋化成(株)製]

低分子量ポリプロピレン

5 部

〔ビスコール 550-P 三洋化成(株)製)

25 カーボン [#44 三菱化成(株)製]

5 部

第4級アンモニウム塩(化合物1)

1. 6部

カーボン〔ラックR-300 キャボット社製 〕

0.4部

さらに実施例1と同様、画像テストを行った。その結果初期画像はカブリのない鮮明な画像となったが、1,000枚ごろからカブリのある不鮮明な画像と

なった。

実施例4~実施例27および比較例3~比較例26

実施例3に記載されている方法と同様に、電荷制御剤にカーボンを添加して表 1 ~表 6 に示した組成物 5 ~組成物 4 0 を製造し、実施例 4 ~実施例 2 7 に使用 した。また、電荷制御剤とカーボン等を用いて比較例 2 と同様に製造したトナー を使用したものを比較例 3 ~比較例 2 6 として示した。結果を表 7 ~ 1 0 に示す。 各表中、使用樹脂、各評価項目の判定基準は次のとおりである。

トナー製造に用いられた樹脂

A:スチレンーアクリル酸共重合体

10 [ハイマーSBM-73 三洋化成(株)製]

B:スチレン-アクリル酸共重合体

[ハイマーTB-1000 三洋化成(株)製]

C:ポリエステル[HP-313 日本合成化学(株)製]

D:ポリエステル[HP-320 日本合成化学(株)製]

15 E:ポリエステル [平均分子量15000]

トナーの帯電量は初期の帯電量とランニング5万枚目における帯電量をプローオフ法で測定した。

判 定 : 〇 実用上問題なし

× 実用上問題あり

20

25

表 1

	表 1			
組成物Na	電荷制御剤(A)	化合物 (Na)	カーボン (B)	組成比 (重量比) (A):(B)
5	0 N-(CH ₂) ₃ (CH ₃) ₃ N·1/3[PMo ₁₂ O ₄₀]		R-300 (キャボット 社製)	30:70
6	C ₆ H ₅ -(CH ₂ -C) ₁ COOCH ₂ C(CH ₃) ₂ N(CH ₃) ₃ ·1/6[Mo ₇ O ₂	(3)	同上	80:20
7	n = 2~300 平均分子量 1500 CH ₃ ~\(\overline{\Omega}\) \(\Omega\) \(\O	(4)	同上	40:60
	CH ₃		1-3-1	40.00
8	C4H9-NO-C4H9 - 2B	(5)	#44 (三菱化 成社製)	60:40
9	$(c_{16}H_{33})_2(cH_3)(c_2H_4OH)N$ • OH SO 3	(6)	同上	90 : 10
10	N ⊕ BF ₄ ⊖ C ₁₈ H 37	(7)	同上	30 : 70
11	(○) + N · 1/2 SO ₃ ○ OH OH	(8)	BLFTBX-8 (キャホット 社製)	50:50

表 2

40.0				
組成	電 荷 制 御 剤 (A)	化合物	カーボン	組成比 (重量比)
物Na		(No.)	(B)	(A):(B)
12	O2N-CH2 N PF4	(9)	BLFTBX-8 (キャポット 社製)	50:50
13	$(CH_3)_2$ N $ N^{\oplus}$ C ₁₄ H ₂₉ · 1/2 TiF ₆ ²	(10)	同上	10:90
14	$C_9F_{17}O$ \longrightarrow $SO_2NH(CH_2)_3(C_2H_5)_3$ $N \cdot I$	(11)	同上	25 : 75
15	$(CH_3)_2 \overset{\bigoplus}{\overset{N}{\overset{N}{\overset{N}{\overset{N}{\overset{N}{\overset{N}{\overset{N}{$	(12)	同上	50 : 50
16	C.I. ピグメント レッド81	(13)	#44 (三菱化 成社製)	90:10
17	$\left((CH_3)_2 N \right)^{N} \times \left((CH_3)_2 \right)^{\bigoplus} Z_{nCl_2} \cdot \bigcirc$	\$0 ₃ © OH (14)	R-400R (キャギット 社製)	90:10
18	$\left((CH_3)_2 N - \bigcirc \right)_2 \stackrel{\oplus}{\longrightarrow} C - \bigcirc C1 \cdot CH_3 - \bigcirc $	-S0 ₃ ⊖ (15)	同上	10:90

表 3

	₹			
組成	電 荷 制 御 剤 (A)	上合物	カーボン	組成比(重量比)
物Na		(Na)	(B)	(A):(B)
19	$\left(\left(\left$	2 [⊖] 6 (16)	R-400R (キャポット 社製)	80:20
20	$ \begin{bmatrix} (C_2H_5)N & \bigcirc & \bigcirc \\ C & \bigcirc & \\ C$	(17)	#44 (三菱化 成社製)	90:10
21	$\left(\bigcirc -NH - \bigcirc \right)_{3}^{\bigoplus} \cdot 1/2 \operatorname{SO}_{4}^{2\Theta}$	(18)	同上	80 : 20
22	ニグロシンベース (C. I. ソルベント ブラック 7)	(19)	同上	50:50
23	с1 -С)-сн=сн-соон	(20)	同上	60:40
24	$\left[\begin{array}{c c} S & C-N=N - O - N(CH_3)_2 \\ CH_3 & C - N - N(CH_3)_2 \end{array}\right] \cdot 1^{\Theta}$	(21)	R-300 (キャボット 社製)	50:50
25	$\left(\operatorname{CH}_{3} \overset{\bigoplus}{\longleftrightarrow}\right)_{3} \overset{\bigoplus}{\operatorname{P-CH}_{2}} \overset{\bigoplus}{\longleftrightarrow} -\operatorname{CH}_{2} \overset{\bigoplus}{\longleftrightarrow} -\operatorname{CH}_{3}$	3). 2I ©	同上	20:80

表 4

組成物Na	電荷制御剤(A)	化合物 (Na)	カーボン (B)	組成比 (重量比) (A):(B)
		(nu)	(8)	(A). (B)
26	$\left(CH_{3}(CH_{2})_{3} - \bigcirc \right)_{2} Sn + \left(OOC - \bigcirc \right)_{2}$	(23)	R-300 (キャホット ・ 社製)	50 : 50
27	$ \begin{array}{ c c c c c c c c c c c c c c c c c c c$	(24)	#20B (三菱化 成社製)	30:70
28	(CH ₃)4 N⊕	(25)	同上	50:50
29	$ \begin{bmatrix} $	(26)	同上	10:90
30	$ \begin{pmatrix} t-Bu & H_2 0 & t-Bu \\ 0 & \downarrow & 000C \\ C00 & \uparrow & 0 & t-Bu \end{pmatrix} \oplus H \oplus $	(27)	同上	70:30
31	$\left[\begin{array}{c} \bigcirc CH \\ \bigcirc D \\ \end{array} \right]_{0}^{C00} CH - \begin{array}{c} \bigcirc \\ \bigcirc \\ \end{array} \right]_{2}^{C} Zn^{2} \oplus CH$	(28)	R-400R (キャホット 社製)	50:50

表 5

	Ζ Χ ΰ		
組成物No	化合物電荷制御剤(A)	カーボン	組成比(重量比)
AND NO	(Na)	(B)	(A):(B)
32	$ \begin{bmatrix} CH_3 & C & CH_3 & CH_3 \\ C & C - CH = CH - CH_3 \end{bmatrix} $ $ C & C & CH_3 & CH_3 \\ C & C & CH_4 & C1 \\ C & C & CH_5 \end{bmatrix} $ $ BF_4^{\bigcirc} (29) $	R-400R (キャポット 社製)	10:90
33	$\begin{array}{c c} & \text{C1} & \text{CH}_3 \\ & \text{N} & \text{CN} \\ & \text{OH} \\ & \text{C}_2 \text{H}_5 \end{array} $ (30)	同上	70:30
34	0 NHCH ₂ CH ₂ CH ₂ N(CH ₃) ₃ SO ₃ (31)	同上	95 : 5
35	$CuPc \leftarrow SO_3H \cdot H_2N(CH_2)_{17}CH_3)_4$ (32) Pc = フタロシアニン残基	同上	85 : 15
36	$CuPc \leftarrow CH_2N < \frac{CO}{CO} \underbrace{CI}_{C1}_{3}$ $Pc = フタロシアニン残基$ (33)	#4000B (三菱化 成社製)	70:30
37	$NC \longrightarrow N=N \longrightarrow NCH_2CH_2N(CH_3)_3 \cdot I^{\bigcirc} (34)$ CN	同上	25 : 75
38	$ \left(C1 - \left(C\right)\right)_{3} B^{\Theta} - \left(C\right) - CH_{3} \cdot NH_{4}^{\Theta} \qquad (35) $	同上	90 : 10

表 6

組成	電荷制御剤(A)	化合物	カーボン	組成比
物Na	電荷制御剤(A)	(Na)	(B)	(重量比) (A):(B)
39	$\begin{array}{c c} & & & N \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\$	(36)	#400B (三菱化 成社製)	50:50
40	Br Br Br Br Br Br Br	(37)	同上	80 : 20

表 7

実	組成	樹			<u> ۲</u>	- -	の 1	平価			
実施例	物 Na.	脂	着色剤	帯電量	(μC/g)	画像	品質	環境	カブリ		
0.9	19) Nu	NE		初期	5 万枚	初期	5万枚	保存性	トナー飛散		
4	· 5	Α	#44(三菱 化成社製)	10.8	11. 0	0	0	0	0/0		
5	6	Α	"	12. 1	11. 9	0	0	0	0/0		
6	7	Α	"	10.5	10.6	0	0	0	0/0		
7	8	С	"	15. 5	15. 4	0	0	0	0/0		
8	9 ·	A	"	11.0	11. 4	0	0	0	0/0		
9	10	E	R-300 (キャボット社製)	13. 0	12. 9	0	0	0	0/0		
10	11	Α	"	11. 0	11. 3	0	0	0	0/0		
11	12	Α	"	10.5	10.8	0	0	0	0/0		
12	13 [.]	D	"	13. 2	12. 9	0	0	0	0/0		
13	14	D	"	14.0	14. 3	0	0	0	0/0		
14	15	Α	"	13. 2	13.0	0	0	0	0/0		
15	16	A	C. I. ピグメント レッド 122	13. 5	13. 4	0	0	0	0/0		
16	17	A	C. I. ピグメント ブルー 15	15. 5	15. 3	0	0	0	0/0		
17	19	C	"	12, 0	12. 1	0	0	0	0/0		
18	21	С	"	11. 2	11. 5	0	0	0	0/0		
19	22	Α	#44(三菱 化成社製)	14. 0	13. 8	0	0	0	0/0		
20	22	С	' "	16. 1	15. 9	0	0	0	0/0		
21	25	C.	"	14.7	14. 5	0	0	0	0/0		

表 8

.	組成	樹		トナーの評価							
施施	実 組成 樹 施 物 No 脂		着色剤	帯電量	(μ C/g)	画像	品質	環境 保存	カブリ		
ניער		RE		初期	5 万枚	初期	5万枚	性	hナ-飛散		
22	29	В	"	-13. 2	-13.0	0	0	0	0/0		
23	30	В	"	-15. 3	-15. 1	0	0	0	0/0		
24	34	В	磁性粉	15. 0	15. 1	0	0	0	0/0		
25	37	С	R-600R (キャホット社製)	13. 6	13. 2	0	0	0	0/0		
26	39	D	"	12. 5	12. 3	0	0	0	0/0		
27	40	E	"	-11. 2	-11.0	0	0	0	0/0		

				т			-, 					,			
		111	14-飛散	×××	× ×	××	× ×	××	× ×	× ×	×××	× ×	×××	×××	×××
	評	通海 / /	宋和	×	×	×	×	×	×	×	×	×	×	×	×
	6	品質	5万枚	×	×	×	×	×	×	×	×	×	×	×	×
	1	画像	初期	×	×	×	0	×	×	×	×	0	×	0	×
	4	(η C/g)	5万枚	6.2	8.0	7.1	8.5	6.1	8.2	4.9	7.4	9.0	7.4	8.5	6. 1
		带電量	初期	8.3	9.0	8.2	9.6	6.3	9.2	5.5	8.6	10.3	8.2	10.2	8.3
表 9		御田			"	"	"	"	R-300 (キャホット 社製)	* .	"	"	"	"	C. I. ピグメント レッド122
	乘	3 75	1	A	A	A	ပ	¥.	ப	A	A	D	Ω	A	Α.
		A : B		30:70	80:20	40:60	60:40	90:10	30:70	50:50	50:50	10:90	25:75	50:50	90:10
	カーボン			R-300 (キャホット 社製)	"	"	#44 (三菱化成社製)	"	"	ELFTEX-8 (キャホット 社製)	"	"	"	"	#44 (三菱化成社製)
		400	3	2	က	4	. 5	9	. 7	8	6	10	11	12	13
Į	 크	农 图		က	4	2	9	Ţ	∞	6	10	11	12	13	14

	,				<u>. </u>									
	1711	1+-飛散	× ×	××	× ×	× ×	× \ ×	× ×	× ×	× ×	× ×	× ×	× ×	× ×
評	環境	床 件	×	×	×	×	×	×	×	×	×	×	×	×
e ama	品質	5万枚	×	×	×	×	×	×	×	×	×	×	×	×
+ -	画像	初期	×	×	0	×	×	×	×	0	×	×	×	×
4	(η C/g)	5万枚	6.6	8.0	7.3	8.9	8.3	6.6	-6.9	-8.3	9.7	9. 2	8.0	-6.0
	帯電量	初期	7.9	9.9	9.8	10.1	9.3	8.7	-8.5	-10.2	9.8	10.3	8.9	-6.7
	静 田 選		C.1. ピグメント ブルー15	"	"	#44 (三菱化成社製)	"	"	"	"	磁性粉	R-600R (キャホット 社製))	"	"
華	<u> </u>		Y	ပ	ပ	Α	ပ	ပ	Ω.	В	В	ပ	Q	स्र
	A : B		90:10	80:20	80:20	50:50	50:50	20:80	10:90	70:30	95:5	85:15	50:50	80:20
カ し ボン			R-400R (キャホット 社製)	"	#44 (三菱化成社製)	"	. "	R - 3 0 0 (キャキゥト 社製)	# 2 0 B (三菱化成杜製)	"	R-400R (キャホット 社製)	# 4 0 0 B (三菱化成社製)	"	"
-	√ 0₹	<u>:</u> 3	14	16	18	19	19	22	56	27	31	34	36	37
	 数座		15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	52	56
													!	,

実施例28

19.9部の4,6-ジニトロ-2-アミノフェノールを10部の濃塩酸および水400部と共にかき混ぜた後、氷冷し0~5℃とし、亜硝酸ナトリウム6.9部を加え、同温度で2時間かき混ぜてジアゾ化した。このジアゾ化物を0~5
でで水300部、水酸化ナトリウム10部および26.3部の3-ヒドロキシー2-ナフトアニリドの混合液に注加し、カップリング反応を行いモノアゾ化合物を得た。口別したモノアゾ化合物のペーストを150部のエチレングリコールに溶解し、5部の水酸化ナトリウムおよび17.4部のクロムサリチル酸ナトリウムを加え、110~120℃で2時間かき混ぜクロム化を行った後、50℃まで10冷却し、内容物に10部の塩酸を加え、コンゴーレッド酸性とした。この中に、350部のカーボン(キャボット社製リーガル400R)を加え2時間攪拌した後、口過、乾燥して組成物41を得た。組成物41は、下記化合物(38)とカーボンの組成比が5:35であった。

(化合物 3 8)

25 次に、組成物 4 1 \pm 1 6 \pm 3 \pm 4 \pm

このトナー 5 部に対し、鉄粉キャリヤー(TEFV 200/300 日本鉄粉社製) 100 部を混合して、現像剤を調整した。

また、この現像剤を現像装置に入れ、連続複写を行い、画像テストを行ったところ、1万枚目の初期のトナー帯電量は-25.4 μ C / g であり、黒色鮮明の 画像が得られた。その画像品質および帯電量は20万枚でも変わらず、トナー飛散やオフセットの発生もなかった。

さらに、35 \mathbb{C} 、85 \mathbb{K} \mathbb{R} \mathbb{H} の高温高湿および 10 \mathbb{C} 、30 \mathbb{K} \mathbb{K}

10 比較例27

化合物(38)2部、カーボン(キャボット社リーガル400R)14部、スチレン-アクリル系共重合樹脂(ハイマーTB1000;三洋化成工業品)200部を予備混合して加熱二軸ニーダーで10分間加熱混練し、冷却後ジェットミル粉砕し、気流式分級で平均粒径5~25μmに分級した。得られた粉体をコロイダルシリカR-972(日本エアロジル社製品)で表面処理し、トナーを得た。さらに、実施例28と同様、画像テストを行った。1万枚目の初期のトナー帯電量は、-24.0μC/gと下がった。画像は、黒色鮮明であったが、20万枚目からトナー帯電量が-17.3μC/gと下がった。画像は、不鮮明であり、カブリやトナー飛散が発生していた。

- 20 実施例28に記載されている方法と同様に、反応終了後電荷制御剤にカーボンを添加して表11~表18に示した組成物42~組成物62を製造し、実施例29~実施例42に使用した。また、電荷制御剤とカーボン等を用いて比較例27と同様に製造したトナーを使用したものを比較例28~比較例41として示した。結果を表19~表22に示す。
- 25 各表中、使用樹脂、各評価項目の判定基準は次のとおりである。

トナー製造に用いられた樹脂

A:スチレン-アクリル酸共重合体

〔ハイマーSBM-73 三洋化成(株)製〕

B: スチレン-アクリル酸共重合体

[ハイマーTB-1000 三洋化成(株)製]

C: ポリエステル [HP-313 日本合成化学(株)製]

D:ポリエステル [HP-320 日本合成化学(株)製]

E:ポリエステル [平均分子量15000]

5 F:スチレン-n-ブチルアクリル酸共重合体 [平均分子量20000]

G:ポリエチレン-酢酸ビニル共重合体[平均分子量18000]

トナーの帯電量は初期の帯電量とランニング5万枚目における帯電量をブローオフ法で測定した。

判 定 : 〇 実用上問題なし

10 × 実用上問題あり

15

20

25

	組成比 (重量比) (A):(B)		10:40	10:35	9:41
	カーボン (B)		R-400R (キャボット社製)	R-600R (キャボット社製)	R-400R (キャボット社製)
	化合物 (No)		39	40	41
11	θ Χ	×	NH4	NH4	Н
榖		M	Cr	Fe	Cr
	$\begin{bmatrix} C-N=N-D \\ O \\ M \\ O \\ O$	D	CONH-	(C) (C) (CONH-(C))	
	電荷制御剤(A)	C		5	5
	組成物 No		42	43	44

,	組成比 (重量比) (A):(B)		7:38	5.2:25	35:39
	カーボン (B)		R-300R (キャボット社製)	- R-99R (キャボット社製)	モナーク1100 (キャボット社製)
	化合物 (No)		42	43	44
表 12	X^{\oplus} X^{\oplus}	X	(C4H9)2N-C2H4-	M	Na .
	$\begin{bmatrix} C-N=N-D \\ O \\ O \\ O \\ O-N=N-C \end{bmatrix}$	×	ပိ	Ċ	Ç
	電荷制御剤(A) [C-1 0 0 0 0 0 0 0	D	CONH-Q		CONH-C8H17
	重任	၁	$\bigcirc_{2N}^{O_2N}$	CH ₃	02N 02N
	組成物 No		45	46	47

	組成比 (重量比) (A):(B)		6:35	50:50	30:70
	カーボン (B)		R-500R (キャボット社製)	#1000 (三菱化成社製)	<u>니</u> [E
	化合物 (No)		45	46	47
表 13	θ Χ	X	C4H9-CH-NH3 C2H5	NH4	Н
		M	ప్	F. e	Cr
	電荷制御剤(A) [C-N=N-D O O O O O O O O O O O O O O O O O O O	D		CONH-(H)	CONTH-CI
	電荷	ວ	5 5	сн30	O2N CI
	組成物 No		48	.49	50

	組成比 (重量比) (A):(B)		7:35	9:41	30:35
	・ カーボン (B)		R-300R (キャボット社製)	#30 (三菱化成社製)	R-500R (キャボット社製)
	(比合物 (No)		48	49	50
表 14	$\begin{pmatrix} 1-D \\ 0 \end{pmatrix} \times \begin{pmatrix} 0 \\ X - C \end{pmatrix}$	X	$\circ \begin{vmatrix} OH & CH_3 \\ C_{12}H_{25}CHCH_2N - CH_2 - \bigcirc \\ CH_3 & CH_3 \end{vmatrix}$	C ₁₂ H ₂₅ NH ₂ C ₂ H ₄ OH	Na
	$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	M	လိ	Č	Ç
) [C-	D		COOCH3	
	電荷制御剤	၁	5 O		CH3NHO2S
	組成物 No		51	52	53

	組成比 (重量比) (A):(B)		90:10	95:5	50:50
	カーボン (B)		R-500R (キャボット社製)		#44 (三菱化成社製)
	化合物 (No)		51	52	53
15	θ Χ	×	n-C18H37NH3	NH4	Na
榖		×	Fe	Fe	ਸ਼ e
	的(A) [C-N=N-D M O O O O O O O O O O O O O O O O O O	α		O CONH-O}-CI	
	電荷制御	ວ	ноос	HO ₃ S	O ₂ N Br
	組成物 No		54	55	56

	組成比 (重量比) (A):(B)		75:25	30:70	
	カーボン (B)		#44 (三菱化成社製)	"	
	化合物 (No)		* 45	55*	
		X			
表 16	D O	M	Ti	Si.	
	対(A) [C-N=N-D] [M O] [D-N=N-C]	D		O CONH-O	の場合は、対イオンはなし。
	電荷制御剤(A)	ົວ		O _Z N	* Ti、Si錯塩染料の場合
	組成物 No		57	28	É.

	組成比 (重量比) (A):(B)		50:50	25:75	
	カーボン (B)		#44 (三菱化成社製)	巨	
	化合物 (No)		26*	57	
4	θ Χ	×			
表 17	OH-D ON-C	×	:22	Ti	
	荷制御剤(A) $\begin{bmatrix} C-N=CH-D \end{bmatrix}^{\theta}$ X $\begin{bmatrix} O & O & O \\ O & O & O \\ D-CH=N-C \end{bmatrix}$ X	D		NO ₂	Si錯塩染料の場合は、対イオンはなし。
	電荷制御	ົວ	$\bigcirc_{2N}^{O_2N}$ $\bigcirc_{2N}^{O_2N}$	5	Si錯塩染料の場合
	組成物	·	59	09	* Ti,

	組成比 (重量比) (A):(B)		80:20	90:10	
	カーボン (B)		R-400R (キャボット社製)	正	
	(比合物 (No)		58*	59	
18	Φ Χ	X		NH4	
表 1	0 Q-F	M	Zr	A e	
	制御剤(A) [C-N=CH-D] ^e	D	OHHOO CONH-O	CONH CI	* Zr錯塩染料の場合は、対イオンはなし。
	電荷制御	Ö	CH ₃		猫塩染料の場合は、
	組成物 No		61	62	* Zr

4 1

表 19

			,	7. TO					
							トナーの評価	□(但	
実施例	組成物No.	 樹 脂	着色剤	帯電量	帯電量(µC/g)・	画像	画像品質	晋梅 亿方处	カブリ
				初期	5万枚	初期	5万枚	《先怀计 日	- トナー飛散
1) 29	42	দ	R-400R (キャボット社製)	-20.6	-20.3	0	0	0	0/0
1) 30	43	F	R-600R (キャボット社製)	-22.5	-22.3	0	0	0	0/0
31	44	æ	R-400R (キャボット社製)	-21.0	-21.3	0	0	0	0/0
2) 32	45	၁	R-300R (キャボット社製)	-19.0	-19.2	0	0	0	0/0
33	49	უ	#1000 (三菱化成社製)	-20.8	-20.7	0	0	0	0/0
34	53	æ	R-500R (キャボット社製)	-21.0	-21.8	0	0	0	0/0
35	54	A	"	-22.3	-22.0	0	0	0	Ò/0
36	55	В	"	-19.3	-19.5	0	0	0	0/0
37	56	Ö	#44 (三菱化成社製)	-23.5	-23.7	0	0	0	0/0
38	57	ტ	11	-20.3	-20.0	0	0	0	0/0
17 74	ない、よるな	1 4 47	11 11 11 11 11 11 11 11 11 11 11 11 11	- THE	4				

1) 鉄粉キャリヤーの代りにフェライトキャリヤーを使用した。 2) 鉄粉キャリヤーの代りにフッ素樹脂コーティングフェライトキャリヤーを使用した。

	カブリートナー飛散		トナー飛散	0/0	0/0	.0/0	0/0
	角	州华 山 料		0	0	0	0
	トナーの評価	画像品質	5万枚	0	0	0	0
		画像	初期	0	, 0	0	0
		帯電量(µC/g)	5万枚	-23.6 -23.5	-22.0	-19.0 -19.3	-19.4 -19.2
表 20		帯電量	初期	-23.6	-22.3	-19.0	-19,4
		着色剤		#44 (三菱化成社製)	山	R-400R (キャポット社製)	干 岨
	~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~			А	В	ນ	C
		組成物No.		59	09	61	62
		実施例		39	40	41	42

4 3

•		`	1	
1	ľ	k	4	

					17 X						
•	4#	; H						-	トナーの評価	囱	
	1C価拠 (A)	カーボン (B)	A:B	樹脂	番 色 剤	帯電量	帯電量(μC/g)	画像	画像品質	環境	カブリ
						初期	5万枚	初期	5万枚	保存性	トナー飛散
رئ	39	R-400R (キャボット社製)	10:40	돈	R-400R (キャボット社製)	-19.3	-16.2	0	×	×	×
4	40	R-600R (キャボット社製)	10:35	ĒΉ	R-600R (キャボット社製)	-19.0	-16.9	0	×	×	×
4	41	R-400R (キャボット社製)	9:41	В	R-400R (キャボット社製)	-18.3	-15.8	0	×	×	×××
4	42	R-300R (キャボット社製)	7:38	C	R-300R (キャボット社製)	-17.0	-15.5	X-	×	×	×
4	46	#1000 (三菱化成社製)	50:50	ජ	#1000 (三菱化成社製)	-19.2	-17.2	×	×	×	×
ינט	50	R-500R (キャボット社製)	30:35	В	R-500R (キャボット社製)	-18.3	-15.5	×	×	×	×/×
ιΩ	51	п	90:10	Ā	"	-18.8	-15.0	×	×	×	×/×
r.C	52	"	95:5	В	и.	-17.9	-15.8	×	×	×	×××
2	53	#44 (三菱化成社製)	50:50	ລ	#44 (三菱化成社製)	-19.0	-16.9	×	×	×	×.
rC	54	u u	75:25	ŭ	u.	-18.7	-14.0	×	×	×	× / ×
1					I II II I						

1) 鉄粉キャリヤーの代りにフェライトキャリヤーを使用した。 2) 鉄粉キャリヤーの代りにフッ素樹脂コーティングフェライトキャリヤーを使用した。

22	
表	

	トナーの評価	カブリートナー飛散		×	×/×	×/×	×××
		環 境 カブリ 保存性 トナー		×	×	×	×
		画像品質	初期 5万枚 初期 5万枚	×	×	×	×
	14	画像	柳似	×	× .	×	×
	i	(g/O _H )	5万枚	-18.3 -17.0 ×	-17.7 -15.3 ×	-18.0 -16.7	-17.0 -15.6
		帯電量(μC/g)	初期	-18.3	-17.7	-18.0	-17.0
17 X		着色剤		#44 (三菱化成社製)	ᆈ	R-400R (キャボット社製)	ㅋ =
	•	断脂		A	В	C	ک
		A:B 樹脂		50:50 A	25:75	80:20	90:10 C
	カーボン (B)			#44 (三菱化成社製)	王 恒	R-400R (キャボット社製)	丁旦
	4	比較例   15 高物   (A)		56	57	58	59
		比較例		38	33	40	41

WO 94/03841 PCT/JP93/01102

## 産業上の利用可能性

以上のようにして得られた本発明の電荷制御剤組成物は、電荷制御剤の一次粒子と微粒子のカーボンが極めて良好に分散されたものであり、樹脂に対して優れた分散性を示すものである。また、本発明の電荷制御剤組成物は乾燥後そのままトナーの製造に用いることができ、必要に応じてさらに粉砕し、分級した後に使用してもよい。

また、本発明の該電荷制御剤組成物を含有するトナーは、帯電の立ち上がりが 良好で低温低湿および高温高湿での環境下で、長時間使用しても従来問題のあっ たトナーの帯電不安定性やトナーの飛散も解決出来、その結果、鮮明な現像画像 10 が得られる。

15

20

25

WO 94/03841 PCT/JP93/01102

## 請求の範囲

1. 1種以上の電荷制御剤とカーボンからなることを特徴とする電荷制御剤組成物。

- 5 2. 電荷制御剤の製造工程中にカーボンを添加するすることにより得られたものである請求の範囲第1項に記載の電荷制御剤組成物。
  - 3. 電荷制御剤とカーボンとを溶媒の存在下に混合することにより得られたものである請求の範囲第1項に記載の電荷制御剤組成物。
  - 4. 電荷制御剤が、金属錯塩染料、トリアリールメタン系塩基性染料、ニグロシ
- 10 ン染料、フタロシアニン、キサンテン系染顔料、有機カルボン酸の金属錯塩、テトラアリルボレート塩、第4級アンモニウム塩である請求の範囲第1項に記載の 電荷制御剤組成物。
  - 5. 電荷制御剤とカーボンの重量比が、20:1~1:20である請求の範囲第 1項に記載の電荷制御剤組成物。
- 15 6. 使用するカーボンの平均粒径が 0. 0 1 ~ 5 μ m である請求の範囲第 1 項に 記載の電荷制御剤組成物。
  - 7. 1種以上の電荷制御剤とカーボンからなる請求の範囲第1項に記載の電荷制 御剤組成物を含有することを特徴とする電子写真用トナー。

20

25

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP93/01102

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER					
Int.	Int. Cl ⁵ G03G9/09, 9/097				
-According	According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC				
	LDS SEARCHED				
	ocumentation searched (classification system followed by	y classification symbols)	•		
Int.	C1 ⁵ G03G9/09, 9/097				
Documentat	ion searched other than minimum documentation to the o	extent that such documents are included in th	e fields searched		
Electronic d	ata base consulted during the international search (name	of data base and, where practicable, search t	erms used)		
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	·			
Category*	Citation of document, with indication, where a	ppropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.		
х	JP, A, 63-121060 (Toyo Ink Mfg. Co., Ltd.), May 25, 1988 (25. 05. 88), Line 14, upper right column to line 11, lower right column, page 2 (Family: none)				
X	JP, A, 61-149969 (Xerox Co July 8, 1986 (08. 07. 86), Claim 1; lines 8 to 13, up page 8 & US, A, 4621039 &	1-7			
х	JP, A, 50-126240 (Nippon P October 3, 1975 (03. 10. 7 Line 2, upper left column line 12, upper right colum (Family: none)	5), to	1-7		
Х	JP, A, 48-90239 (Iwatsu El November 24, 1973 (24. 11. Lines 14 to 19, upper left line 18, upper right colum	73), column, page 2,	1-7		
X Further documents are listed in the continuation of Box C. See patent family annex.					
<ul> <li>Special categories of cited documents:</li> <li>"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance</li> <li>"I" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention</li> </ul>					
"E" earlier document but published on or after the international filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other					
special reason (as specified)  "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document combined with one or more other such documents, such combination document published prior to the international filing date but later than					
the priority date claimed "&" document member of the same patent family					
Date of the actual completion of the international search  September 14, 1993 (14. 09. 93)  October 5, 1993 (05. 10. 93)					
Name and m	ailing address of the ISA/	Authorized officer			
Japanese Patent Office					
Facsimile No	0.	Telephone No.			

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (July 1992)

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP93/01102

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate,	Relevant to claim No.	
	line 12, lower right column, pag- lines 11 to 16, upper left column (Family: none)		
•			
,			
			·
	,		
	·		

Form PCT/ISA/210 (continuation of second sheet) (July 1992)

A. 発明の原	属する分野の分類(国際特許分類(IPC))		
-	Int. CL G03G9/09, 9,	<b>/097</b>	
B. 調査を行	テった分野	•	·
調査を行った。	B小限資料(国際特許分類(IPC))		
	Int. CL G03G9/09, 9,	<b>/097</b>	
最小限資料以外	<b>トの資料で調査を行った分野に含まれるもの</b>		
	,	•	
国際調査で使用	目した電子データベース(データベースの名称、調査に	に使用した用語)	
C. 関連する	5と認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連する	るときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
x	JP, A, 63-121060(東洋 25, 5月, 1988(25, 05, 第2頁右上欄第14行-右下欄 (ファミリーなし) JP, A, 61-149969(ゼロ 8, 7月, 1986(08, 07, 8 クレーム第1項, 第8頁左上欄 &US, A, 4621039&EP,	88) 第11行 コックス コーポレーション) 6) 第8行-第13行	1-7
□ C欄の続き	きにも文献が列挙されている。	□ パテントファミリーに関する別紙	を参照。
「E」先行文II 「L」優先権 若しくI (理由: 「O」口頭に。 「P」国際出II	のカテゴリー 車のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの 軟ではあるが、国際出願日以後に公表されたもの 主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日 は他の特別な理由を確立するために引用する文献 を付す) よる開示、使用、展示等に言及する文献 頭日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願の日 公表された文献	「T」国際出願日又は優先日後に公表され、 矛盾するものではなく、発明の原理 に引用するもの 「X」特に関連のある文献であって、当版 性又は進歩性がないと考えられるも 「Y」特に関連のある文献であって、当版 献との、当業者にとって自明である。 がないと考えられるもの 「&」同一パテントファミリー文献	又は理論の理解のため 文献のみで発明の新規 の 文献と他の1以上の文
国際調査を完善	7した日 14.09,93	国際調査報告の発送日 05.10.93	
	た 国特 許 庁 (ISA/JP) ^{駅便番号100} 都千代田区霞が関三丁目4番3号	特許庁審査官(権限のある職員) 後 藤 千 恵 子 の 電話番号 03-3581-1101 内線	H 6 9 2 3 3 2 3 2

		93, 01102
C (統含).	関連すると認められる文献	
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
х	JP, A, 50-126240(日本パルプ工業株式会社) 3, 10月, 1975(03, 10, 75) 第2頁左上欄第2行-右上欄第12行(ファミリーなし)	1-7
х	JP, A, 48-90239(岩崎通信機株式会社) 24.11月,1973(24.11.73) 第2页左上欄第14行-第19行, 阿賈右上欄第18行- 右下欄第12行。第3頁左上欄第11行-第16行 (ファミリーなし)	1-7